WELTORGANISATION FUR GEISTIGES EIGENTUM Internationales Büro



INTERNATIONALE ANMELDUNG VERÖFFENTLICHT NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT)

(51) Internationale Patentklassifikation 6:

C07K 5/06, A61K 38/55

(11) Internationale Veröffentlichungsnummer: WO 96/17860

D-67056 Ludwigshafen (DE).

A1

(43) Internationales Veröffentlichungsdatum:

13. Juni 1996 (13.06.96)

(21) Internationales Aktenzeichen:

PCT/EP95/04646

(22) Internationales Anmeldedatum:

25. November 1995

(25.11.95)

(30) Prioritätsdaten:

P 44 43 390.5

6. December 1994 (06.12.94) DE (81) Bestimmungsstaaten: AU, BG, BR, BY, CA, CN, CZ, FI,

(74) Gemeinsamer Vertreter: BASF AKTIENGESELLSCHAFT;

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten ausser US): BASF AK-TIENGESELLSCHAFT [DE/DE]; D-67056 Ludwigshafen (DE).

(72) Erfinder; und

(75) Erfinder/Anmelder (nur für US): BÖHM, Hans, Joachim [DE/DE]; Hans-Sachs-Strasse 32, D-67117 Limburgerhof (DE). KOSER, Stefan [DE/DE]; Prinzregentenstrasse 43, D-67063 Ludwigshafen (DE). MACK, Helmut [DE/DE]; Neustadter Ring 80, D-67067 Ludwigshafen (DE). PFEIF-FER, Thomas [DE/DE]; Forststrasse 43a, D-67459 Böhl-Iggelheim (DE). SEITZ, Werner [DE/DE]; Bismarckstrasse 22b, D-68723 Plankstadt (DE). HÖFFKEN, Hans, Wolfgang [DE/DE]; Dammstückerweg 101, D-67069 Ludwigshafen (DE). HORNBERGER, Wilfried [DE/DE]; Goldener Winkel 14, D-67434 Neustadt (DE). ZIERKE, Thomas [DE/DE]; Akazienstrasse 12, D-67459 Böhl-Iggelheim (DE).

HU, JP, KR, KZ, MX, NO, NZ, PL, RU, SG, SK, UA, US, europäisches Patent (AT, BE, CH, DE, DK, ES, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE).

Veröffentlicht

Mit internationalem Recherchenbericht. Vor Ablauf der für Änderungen der Ansprüche zugelassenen Frist. Veröffentlichung wird wiederholt falls Änderungen eintreffen.

(54) Title: NEW DIPEPTIDE P-AMIDINOBENZYLAMIDES WITH N-TERMINAL SULFONYL OR AMINOSULFONYL RADICALS

(54) Bezeichnung: NEUE DIPEPTIDISCHE P-AMIDINOBENZYLAMIDE MIT N-TERMINALEN SULFONYL- BZW. AMINOSUL-**FONYLRESTEN**

$$R^1 - SO_2 - A - B - NH - CH_2 - NH_2$$
 (I)

(57) Abstract

The invention pertains to compounds of formula (I), wherein R¹, A and B are as indicated in the description, and to their preparation. The new compounds can be used for combatting diseases.

(57) Zusammenfassung

Es werden Verbindungen der Formel (I), worin R¹, A und B die in der Beschreibung angegebene Bedeutung besitzen, sowie deren Herstellung beschrieben. Die neuen Verbindungen eignen sich zur Bekämpfung von Krankheiten.

LEDIGLICH ZUR INFORMATION

Codes zur Identifizierung von PCT-Vertragsstaaten auf den Kopfbögen der Schriften, die internationale Anmeldungen gemäss dem PCT veröffentlichen.

AT	Osterreich	GA	Gabon	MIR	Mauretanien
AU	Australien	GB	Vereinigtes Königreich	MW	Malawi
BB	Barbados	GE	Georgien	NE	
BE	Belgien	GN	Guinea	NL NL	Niger Niederlands
BF	Burkina Faso	GR	Griechenland	NO	Niederlande
BG	Bulgarien	HU	Ungam	NZ.	Norwegen
BJ	Benin	IE	irland		Neusceland
BR	Brasilien	iT	Dalien	PL	Polen
BY	Belarus	JP	Japan	PT	Portugal
CA	Kanada	KE	Kenya	RO	Rumanien
CF	Zentrale Afrikanische Republik	KG	Kirgisistan	RU	Russische Föderation
CG	Kongo	KP	_	SD	Sudan
CH	Schweiz		Demokratische Volksrepublik Korea	SE	Schweden
		KR	Republik Korea	12	Slowenien
CI	Côte d'Ivoire	KZ	Kasachstan	SK	Slowakei
CM	Kamerun	Ц	Liechtenstein	SN	Senegal
CN	China	LK	Sri Lanka	TD	Tschad
CS	Tschechoslowakei	ŁU	Luxemburg	TG	Togo
CZ	Tschechische Republik	LV	Lettland	TJ	Tadachikistan
DE	Deutschland	MC	Monaco	π	Trinidad und Tobago
DK	Dinemark	MD	Republik Moldau	UA	Ukraine
ES	Spanien	MG	Madagaskar	US	
FI	Finnland	ML	Mali	UZ	Vereinigte Staaten von Amerika
FR	Frankreich	MN	Mongolei	VN	Usbekistan Vietnam

Neue dipeptidische p-Amidinobenzylamide mit N-terminalen Sulfonyl- bzw. Aminosulfonylresten

Beschreibung

5

Die vorliegende Erfindung betrifft dipeptidische p-Amidinobenzylamide mit N-terminalen Sulfonyl- bzw. Aminosulfonylresten, ihre Herstellung und ihre Verwendung als Thrombininhibitoren.

10 EP 601 459 beschreibt heterocyclische Thrombininhibitoren, die eine Sulfonamidgruppe aufweisen.

Die vorliegende Erfindung betrifft Verbindungen der Formel I

15
$$R^{1}-SO_{2}-A-B-NH-CH_{2}-NH$$

$$NH_{2}$$

sowie deren Stereoisomeren und deren Salze mit physiologisch ver-20 träglichen Säuren, worin die Substituenten folgende Bedeutungen besitzen:

 $C_1-C_{20}-Alkyl$, $C_1-C_3-Fluoralkyl$, $C_3-C_8-Cycloalkyl$, $Aryl-C_1-C_{10}-C_{1$ \mathbb{R}^1 alkyl, Aryl, Heteroaryl, OH oder R^3R^2N , wobei R^2 und R^3 gleich oder verschieden sind und Wasserstoff, C_1 - C_{10} -Alkyl, Aryl, 25 $Aryl-C_1-C_{10}-Alkyl$ oder zusammen eine $C_2-C_7-Alkyl$ enkette, an die gegebenenfalls ein Aryl- oder Heteroarylrest ankondensiert ist oder die ein Heteroatom (O, S, NH bzw. substituiertes N) enthalten kann, bedeuten,

30

A ein α-Aminosaurerest der Formel II

$$-NH - \frac{R^4}{C - CO - II}$$

worin

- 40 Wasserstoff, C_1 - C_8 -Alkyl, C_3 - C_7 -Cycloalkyl, Aryl oder $Ary1-C_1-C_3-alky1$,
- R^5 Wasserstoff, C_1 - C_8 -Alkyl, C_3 - C_7 -Cycloalkyl, C_3 - C_7 -Cycloalkyl- C_{1-3} -alkyl, Aryl, Aryl- C_1 - C_3 -alkyl, 45 Di(C3-C7-Cycloalkyl)-methyl oder Diphenylmethyl oder falls R^4 = H - einen C_1 - C_8 -Alkylrest, in dem ein Wasser-

stoffatom durch OR6 oder CO-OR6 (R6 = Wasserstoff, $C_1-C_8-Alkyl$ oder Aryl- $C_1-C_3-alkyl$) ersetzt ist oder

 R^4 und R^5 zusammen eine C_2 - C_6 -Alkylenkette, die einen ankondensierten Arylrest enthalten kann,

bedeuten,

B ein cyclischer α-Aminosäurerest der Formel III

10

worin m die Zahl 2, 3 oder 4 bedeutet und ein Wasserstoff am Ring durch eine Hydroxy- oder C₁-C₃-Alkylgruppe und - falls m = 3 oder 4 ist - eine CH₂-Gruppe im Ring durch Sauerstoff, Schwefel, NH- oder N-C₁-C₄-Alkyl und/oder zwei benachbarte Wasserstoffatome durch eine Doppelbindung ausgetauscht sein können.

Bevorzugt sind die folgenden vier Verbindungsgruppen:

- Verbindungen der Formel I, worin die Substituenten folgende
 Bedeutungen besitzen:
- OH oder R³R²N, wobei R² und R³ gleich oder verschieden sind und Wasserstoff, C₁-C₁₀-Alkyl, Aryl, Aryl-C₁-C₁₀-alkyl oder zusammen eine C₂-C₇-Alkylenkette, an die gegebenenfalls ein Aryl- oder Heteroarylrest ankondensiert ist oder die ein Heteroatom (O, S, NH bzw. substituiertes N) enthalten kann, bedeuten,
 - A ein α-Aminosäurerest der Formel II

35

40

worin

Wasserstoff, C₁-C₈-Alkyl, C₃-C₇-Cycloalkyl, Aryl oder Aryl-C₁-C₃-alkyl,

3

Wasserstoff, C_1 - C_8 -Alkyl, C_3 - C_7 -Cycloalkyl, C_3 - C_7 -Cycloalkyl- C_{1-3} -alkyl, Aryl, Aryl- C_1 - C_3 -alkyl, Di(C_3 - C_7 -Cycloalkyl)-methyl oder Diphenylmethyl oder - falls R^4 = H - einen C_1 - C_8 -Alkylrest, in dem ein Wasserstoffatom durch OR^6 oder CO- OR^6 (R^6 = Wasserstoff, C_1 - C_8 -Alkyl oder Aryl- C_1 - C_3 -alkyl) ersetzt ist oder

 R^4 und R^5 zusammen eine C_2 - C_6 -Alkylenkette, die einen ankondensierten Arylrest enthalten kann,

bedeuten,

B ein cyclischer α-Aminosäurerest der Formel III

N (CH₂)_m

20

25

5

10

15

worin m die Zahl 2, 3 oder 4 bedeutet und ein Wasserstoff am Ring durch eine Hydroxy- oder C_1 - C_3 -Alkylgruppe und - falls m = 3 oder 4 ist - eine CH_2 -Gruppe im Ring durch Sauerstoff, Schwefel, NH- oder N- C_1 - C_4 -Alkyl und/oder zwei benachbarte Wasserstoffatome durch eine Doppelbindung ausgetauscht sein können.

 Verbindungen der Formel I, worin die Substituenten folgende Bedeutungen besitzen:

 $C_1-C_{20}-Alkyl$, $C_1-C_3-Fluoralkyl$, $C_3-C_8-Cycloalkyl$, Aryl- $C_1-C_{10}-alkyl$, Aryl oder Heteroaryl bedeuten,

A ein α-Aminosaurerest der Formel II

35

40

45

30

$$-NH - C - CO - II$$

worin

 $C_1-C_8-Alkyl$, $C_3-C_7-Cycloalkyl$, Aryl oder Aryl- $C_1-C_3-alkyl$,

 R^5 $C_1-C_8-Alkyl$, $C_3-C_7-Cycloalkyl$, $C_3-C_7-Cycloalkyl-C_{1-3}-alkyl$, Aryl, Aryl- $C_1-C_3-alkyl$, Di($C_3-C_7-Cyclo-alkyl$)-methyl oder Diphenylmethyl oder

5 R^4 und R^5 zusammen eine C_2 - C_6 -Alkylenkette, die einen ankondensierten Arylrest enthalten kann,

bedeuten,

10 B einer der Reste

$$-N \longrightarrow NH , -N \longrightarrow N-C_{1-4}-Alkyl ,$$

15

$$-N$$
 O , $-N$ S , $-N$ NH , $-N$ $N-C_{1-4}-Alkyl$, CO CO CO

20

$$-N \longrightarrow -N \longrightarrow -N \longrightarrow S- \cdot -N \longrightarrow SO-$$

25

3. Verbindungen der Formel I, worin die Substituenten folgende Bedeutungen besitzen:

31

- C_1-C_{20} -Alkyl, C_1-C_3 -Fluoralkyl, C_3-C_8 -Cycloalkyl, Aryl- C_1-C_{10} -alkyl, Aryl, Heteroaryl oder OH bedeuten,
- A ein α-Aminosäurerest der Formel

35

worin

- R⁵ einen C_1 - C_8 -Alkylrest, in dem ein Wasserstoffatom durch OR^6 oder CO- OR^6 (R^6 = Wasserstoff, C_1 - C_8 -Alkyl oder Aryl- C_1 - C_3 -alkyl) ersetzt ist,
- 45 bedeutet,

B einer der Reste

5
$$-N \cap O - N \cap S - N \cap NH$$

$$-N \cap N - C_{1-4} - Alkyl + N \cap O - N \cap S - C_{0} - C_{0} - C_{0}$$

$$-N \cap NH \quad oder \quad -N \cap N - C_{1-4} - Alkyl$$

$$15$$

- Verbindungen der Formel I, worin die Substituenten folgende
 Bedeutungen besitzen:
 - C_1-C_{20} -Alkyl, C_1-C_3 -Fluoralkyl, C_3-C_8 -Cycloalkyl, Aryl- C_1-C_{10} -alkyl, Aryl, Heteroaryl oder OH bedeuten,
- 25 A ein α -Aminosaurerest der Formel

worin

- R⁵ einen C_1 - C_8 -Alkylrest, in dem ein Wasserstoffatom durch OR⁶ oder CO-OR⁶ (R⁶ = Wasserstoff oder C_1 - C_8 -Alkyl) ersetzt ist, bedeutet,
 - B ein cyclischer α-Aminosaurerest der Formel III

worin m die Zahl 2, 3 oder 4 bedeutet und ein Wasserstoff am Ring durch eine Hydroxy- oder C₁-C₃-Alkylgrupp ausgetauscht ist.

б

Der Begriff "Aryl" bezeichnet mono- oder bicyclische aromatische Gruppen, die 6 bis 10 Kohlenstoffatome im Ringsystem enthalten, z.B. Phenyl oder Naphthyl, und mit bis zu drei gleichen oder verschiedenen Substituenten versehen sein können.

Die Bezeichnung "Heteroaryl" bezieht sich auf 5- oder 6-gliedrige aromatische Ringe, die 1 oder 2 Heteroatome wie N, O oder S enthalten können und an die ein Arylring ankondensiert sein kann.

10 In den Gruppen 1-4 der Verbindungen I sind Verbindungen mit folgenden Substituenten \mathbb{R}^1 , A und B besonders zu nennen:

Verbindungsgruppe 1

- 15 R¹ NH₂, C₁₋₄-Mono- bzw. Dialkylamino oder Piperidinyl
 - A Reste der Aminosäuren Valin, Leucin, Isoleucin, Phenylglycin, Cyclohexylglycin, Phenylalanin, Cyclohexylalanin, Diphenylalanin, Dicyclohexylalanin, wobei in den Resten vorhandene Phenylringe durch bis zu drei gleiche oder verschiedene C1-4-Alkyl-, C1-4-Alkoxy, OH-, F-, Cl- oder COOR6-Gruppen substituiert sein können
- B Reste der Aminosäuren Azetidin-2-carbonsäure, Prolin,
 Pipecolinsäure, Dehydroprolin, 4-Hydroxyprolin, Oxaprolin,
 Thiaprolin, 4-C₁₋₄-Alkyl-pipecolinsäure, Morpholin-2-carbonsäure, Piperazin-2-carbonsäure, 4-C₁₋₄-Alkyl-piperazin-2-carbonsäure

30 Verbindungsgruppe 2

 R^1 C_{1-4} -Alkyl, CF_3 - CH_2 -, Phenyl, Naphthyl, Phenyl- C_{1-4} -alkylen (besonders Benzyl und Phenethyl), Naphthyl- C_{1-4} -alkylen, Pyridyl, Isochinolyl

35

- A Reste der Aminosäuren α-Methyl-phenylalanin, α-Methylcyclohexylalanin, α-Methyl-phenylglycin, α-Methyl-cyclohexylglycin
- B Reste der Aminosäuren Dehydroprolin, Oxaprolin, Thiaprolin, Pipecolinsäure, 4-C₁₋₄-Alkyl-pipecolinsäure, Morpholin-2-
- carbonsaure, Piperazin-2-carbonsaure, 4-C₁₋₄-Alkyl-piperazin-2-carbonsaure

Verbindungsgruppe 3

- C_{1-4} -Alkyl, CF_3 - CH_2 -, Phenyl, Naphthyl, Phenyl- C_{1-4} -alkylen (besonders Benzyl und Phenethyl), Naphthyl- C_{1-4} -alkylen, Pyridyl, Isochinolyl
- A Reste der Aminosäuren Asparaginsäure, Glutaminsäure, Serin, Homoserin, Threonin, wobei die nicht verknüpfte Carbonsäure bzw. die Hydroxygruppe durch einen C_{1-8} -Alkylrest verestert
- bzw. verethert (besonders t-Butyl-Serin und t-Butyl-threonin)
 sein kann
 - B Reste der Aminosäuren Dehydroprolin, Oxaprolin, Thiaprolin, Morpholin-2-carbonsäure

15

5

Verbindungsgruppe 4

- R¹ C₁₋₄-Alkyl, CF₃-CH₂-, Phenyl, Naphthyl, Phenyl-C₁₋₄-alkylen (besonders Benzyl und Phenethyl), Naphthyl-C₁₋₄-alkylen, Pyridyl, Isochinolyl
- A Reste der Aminosäuren Serin, Homoserin, Threonin, in denen die OH-Gruppe durch C₁₋₈-Alkyl verethert sein kann oder Asparaginsäure, Glutaminsäure, in denen die nicht verknüpfte Carbonsäure durch C₁₋₈-Alkyl verestert sein kann
 - B Reste der Aminosäuren 4-Hydroxyprolin, 4-C₁₋₄-Alkyl-pipecolinsäure
- 30 Die Reste R¹, A und B sind wie in Struktur I dargestellt miteinander verknüpft, wobei die Aminosäurereste in A bevorzugt (D)-konfiguriert und die Aminosäurereste in B bevorzugt (L)-konfiguriert sind.
- 35 Folgende Substanzen seien vorzugsweise genannt:

CF3-CH2-SO2-(D) Phe-Pro-NH-pAmb

C₄H₉-SO₂-(D) Phe-Pro-NH-pAmb

C₈H₁₇-SO₂-(D) Phe-Pro-NH-pAmb

 $C_{16}H_{33}$ -SO₂-(D) Phe-Pro-NH-pAmb

40 i-Propyl-SO₂-(D) Phe-Pro-NH-pAmb

Phenyl-SO₂-(D) Phe-Pro-NH-pAmb

2-Naphthy1-SO₂-(D) Phe-Pro-NH-pAmb

3-Pyridy1-SO₂-(D)Phe-Pro-NH-pAmb

2-Thienyl-SO₂-(D)Phe-Pro-NH-pAmb

45 N-Piperidinyl-SO₂-(D) Phe-Pro-NH-pAmb

H₂N-SO₂-(D) Phe-Pro-NH-pamb

Me₂N-SO₂-(D) Phe-Pro-NH-pamb

8

EtHN-SO₂-(D) Phe-Pro-NH-pAmb

Me-SO₂-(D) Phe(4-OMe)-Pro-NH-pAmb

Me-SO₂-(D) Phe(3-OMe)-Pro-NH-pAmb

Me-SO₂-(D) Phe(2-Cl)-Pro-NH-pAmb

5 Me-SO₂-(D)Dpa-Pro-NH-pAmb

Me-SO2-(L)Dpa-Pro-NH-pAmb

Me-SO₂-(D) Dpa(4,4'-OMe)-Pro-NH-pAmb

 $Me-SO_2-(L) Dpa (4,4'-OMe)-Pro-NH-pAmb$

 $Me-SO_2-(D) Dpa(4,4'-C1)-Pro-NH-pAmb$

10 Me-SO₂-(L) Dpa(4,4'-Cl)-Pro-NH-pAmb

 $Me-SO_2-(D,L)$ Phg (3,4-Cl)-Pro-NH-pAmb

Me-SO2-(D) Asp(OH)-Pro-NH-pAmb

Me-SO₂-(L)Asp(OH)-Pro-NH-pAmb

Me-SO2-(D) Asp (OMe) -Pro-NH-pAmb

15 Me-SO₂-(L)Asp(OMe)-Pro-NH-pAmb

Me-SO2-(D) Asp (OtBu) -Pro-NH-pAmb

Me-SO2-(L) Asp(OtBu)-Pro-NH-pAmb

Me-SO2-(D) Phe-Aze-NH-pAmb

Me-SO2-(D) Phe-Pip-NH-pAmb

20 1-Naphthyl-SO₂-Gly-Pro-NH-pAmb

Die in dieser Übersicht verwendeten Abkürzungen haben folgende Bedeutungen:

25 Phe = Phenylalanin, pAmb = p-Amidinobenzyl, Pro = Prolin,

Cpa = Diphenylalanin, Phg = Phenylglycin, Asp = Asparaginsaure,

Aze = Azetidin-2-carbonsaure, Pip = Pipecolinsaure

Die Verbindungen der Formel I können als solche oder in Form
30 ihrer Salze mit physiologisch verträglichen Säuren vorliegen.
Beispiele für solche Säuren sind: Salzsäure, Zitronensäure, Weinsäure, Milchsäure, Phosphorsäure, Methansulfonsäure, Essigsäure,
Ameisensäure, Maleinsäure, Fumarsäure, Maleinsäure, Bernsteinsaure, Hydroxybernsteinsaure, Schwefelsäure, Glutarsäure,

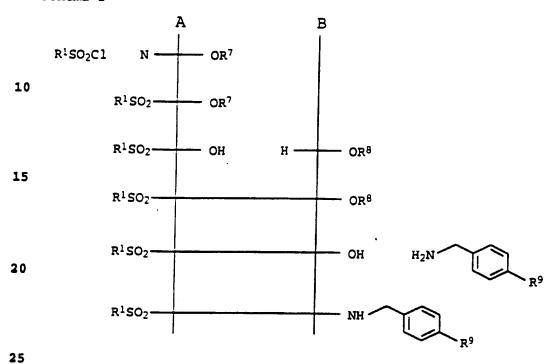
35 Asparaginsäure, Brenztraubensäure, Benzoesäure, Glucuronsäure, Oxalsäure, Ascorbinsäure und Acetylglycin.

Gegenstand der Erfindung sind weiter die Zwischenprodukte der Formel IV

worin R1, A und B die angegebene Bedeutung besitzen

45 und die zur Herstellung der Verbindungen I dienen können. Die Verbindungen I lassen sich ausgehend von der α -Aminosäure H-A-OH bzw. von der N-geschützten cyclischen Aminosäure B-OH nach Reaktionsschema I bzw. II herstellen.

5 Schema I



Schema II

WO 96/17860 PCT/EP95/04646

10

In den vorstehenden Reaktionsschemen bedeuten R^7 = H oder C_1 - C_4 -Alkyl, R^8 = C_1 - C_4 -Alkyl, bevorzugt Methyl oder t-Butyl, R^9 = CN oder

5
$$-C$$
 $NH_2^{\Theta} X^{\Theta}$
 $(X = C1, Br, J, CH_3COO)$

und P eine Schutzgruppe, bevorzugt t-Butoxycarbonyl (Boc) oder Benzyloxycarbonyl (Cbz).

Alternativ können die geschützten Aminosäuren P-A-OH und H-B-OR⁸ zum Dipeptid P-A-B-OR⁸ gekuppelt werden und anschließend nach Abspaltung von P mit R¹SO₂Cl bzw. von R⁸ mit p-Cyano- oder p-Amidinobenzylamin umgesetzt werden, wobei die Reaktionsfolge 15 beliebig sein kann.

 R^1 -SO₂-A-OH kann auch direkt mit para-H-B-NHCH₂C₆H₄R⁹ zum End-produkt I bzw. Zwischenprodukt IV gekuppelt werden.

- 20 Die erforderlichen Kopplungsreaktionen werden nach Standardbedingungen der Peptidchemie durchgeführt (s. M. Bodansky, A. Bodansky "The Practice of Peptide Synthesis", Springer Verlag, 1084).
- 25 Boc-Schutzgruppen werden mit HCl/Dioxan oder CF₃COOH/Methylen-chlorid, Cbz-Schutzgruppen hydrogenolytisch oder mit HF abgespalten. Die Verseifung von Esterfunktionen erfolgt mit NaOH oder LiOH in einem alkoholischen Lösungsmittel wie Methanol oder Ethanol. t-Butylester werden mit Säuren, z.B. CF₃COOH, verseift.

Die Umsetzung mit den Sulfonylchloriden R^1 -SO $_2$ Cl in Gegenwart einer organischen Base wie Triethylamin, Pyridin oder N,N-Diisopropylethylamin erfolgt in organischen Lösungsmitteln wie CH_2Cl_2 , THF oder DMF. Im Falle freier Carbonsäurefunktionen wird in

35 Gegenwart wäßriger Alkalimetallhydroxid- oder -carbonat-Lösungen umgesetzt.

Die Herstellung der Amidine aus den Nitrilvorstufen erfolgt nach der klassischen Pinner-Synthese (R. Roger u. D.G. Neilson, Chem.

- 40 Rev. 1961, 61, 179) oder bevorzugt nach einer modifizierten Pinner-Synthese, die über Imino-thioestersalze als Zwischenstufe abläuft (H. Vieweg u.a., Pharmazie 1984, 39, 226). Die katalytische Hydrierung von N-Hydroxyamidinen, die durch Addition von Hydroxylamin an die Cyanogruppe zugänglich sind, mit Raney Ni
- 45 bzw. Pd/C in alkoholischen Lösungsmitteln führt ebenfalls zu Amidinen (B.J. Broughton u.a., J. Med. Chem. 1975, <u>18</u>, 1117).

wendet werden.

Die neuen Verbindungen lassen sich zur Therapie und Prophylaxe aller Krankheiten verwenden, bei denen Thrombin eine Rolle spielt. Dies sind besonders thromboembolische Erkrankungen wie Myorkardinfarkt, periphere arterielle Verschlußkrankheit, tiefe Venenthrombose, Lungenembolie und Schlaganfall. Darüber hinaus konnen sie zur Verhinderung der Reocclusion nach Öffnung arterieller Gefäße durch mechanische Methoden oder Lyse ver-

10 Ihr besonderer Vorteil liegt darin, daß sie auch nach oraler Gabe wirksam sind.

Die erfindungsgemäßen Verbindungen können in üblicher Weise oral oder parenteral (subkutan, intravenös, intramuskulär, intraperitoneal, rektal) verabfolgt werden. Die Applikation kann auch mit Dämpfen oder Sprays durch den Nasen-Rachenraum erfolgen.

Die Dosierung hängt vom Alter, Zustand und Gewicht des Patienten sowie von der Applikationsart ab. In der Regel beträgt die täg-

- 20 liche Wirkstoffdosis pro Person zwischen etwa 10 und 2000 mg bei oraler Gabe und zwischen etwa 1 und 200 mg bei parenteraler Gabe. Diese Dosis kann in 2 bis 4 Einzeldosen oder einmalig am Tag als Depotform gegeben werden.
- 25 Die neuen Verbindungen können in den gebräuchlichen galenischen Applikationsformen fest oder flüssig angewendet werden, z.B. als Tabletten, Filmtabletten, Kapseln, Pulver, Granulate, Dragees, Suppositorien, Lösungen, Salben, Cremes oder Sprays. Diese werden in üblicher Weise hergestellt. Die Wirkstoffe können dabei mit
- 30 den üblichen galenischen Hilfsmitteln wie Tablettenbindern, Füllstoffen, Konservierungsmitteln, Tablettensprengmitteln, Fließreguliermitteln, Weichmachern, Netzmitteln, Dispergiermitteln, Emulgatoren, Lösungsmitteln, Retardierungsmitteln, Antioxidantien und/oder Treibgasen verarbeitet werden (vgl. H. Sucker et al:
- 35 Pharmazeutische Technologie, Thieme-Verlag, Stuttgart, 1978). Die so erhaltenen Applikationsformen enthalten den Wirkstoff normalerweise in einer Menge von 0,1 bis 99 Gewichtsprozent.

Beispiel 1

- 40 N-Isopropylsulfonyl-D-phenylalanyl-prolin-(p-amidinobenzyl)amidacetat
 - a) Boc-D-Phenylalanyl-prolin-(p-cyanobenzyl)amid
- Zu einer Lösung von 5,1 g (14,2 mMol) Boc-D-Phe-Pro-OH und 1,53 g (15,2 mMol) N-Methylmorpholin in 15 ml DMF gab man bei -15°C innerhalb 2 min 2,0 g (14,6 mMol) Chlorameisensäure-

5

isobutylester, rührte 10 min nach und gab anschließend eine Lösung von 1,9 g (14,2 mMol) p-Cyanobenzylamin (W. Walter u.a., Ann. 1962, 660, 60) und 1,53 g N-Methylmorpholin in 3 ml DMF zu. Nach 3 h Nachrühren bei -15°C waren laut DC-Kontrolle (CH2Cl2/MeOH, 9/1) keine Ausgangsverbindungen mehr nachweisbar.

Zur Isolierung wurde das Reaktionsgemisch in 200 ml Wasser eingegossen, wobei sich ein Öl abschied, das nach kurzer Zeit erstarrte und nach Zerkleinern abgesaugt wurde. Der noch 10 feuchte Rückstand wurde in einem Gemisch aus 250 ml Essigester und 50 ml Ether gelöst und nacheinander mit einer 5 %igen wäßrigen Zitronensäure-, Bicarbonat- und gesättigten Kochsalzlösung gewaschen. Nach Trocknen über Na₂SO₄ wurde das Lösungsmittel im Vakuum abdestilliert, der Rückstand 15 mit n-Hexan versetzt und anschließend abgesaugt. Eine Umkristallisation aus 50 ml Essigester ergab 5,6 g DC-reines Produkt, Fp. 156 bis 157°C.

20 b) D-Phenylalanyl-prolin-(p-cyanobenzyl)amid-hydrochlorid Die vorstehende Verbindung wurde in 100 ml 5 n HCl in Dioxan gelöst und 3 h bei Raumtemperatur gerührt, wobei das Hydrochlorid ausfiel. Dieses wurde abgesaugt, mit Ether HCl-frei gewaschen und im Vakuum über KOH getrocknet. Man erhielt 25 4,6 g (95 % d.Th.) weiße Kristalle, Fp. 220-222°C.

- N-Isopropylsulfonyl-D-phenylalanyl-prolin-(p-cyanobenzyl)amid c)
- 2,05 g (6,05 mMol) des vorstehenden Hydrochlorids wurden in 30 50 ml CH₂Cl₂ suspendiert. Nach Zugabe von 1,35 g (13,5 mMol) Triethylamin entstand eine Lösung, in die bei 0 bis 5°C 0,9 g (6,1 mMol) Propan-2-sulfonsäurechlorid gelöst in 10 ml CH₂Cl₂ eingetropft wurde. Das Reaktionsgemisch wurde 5 h bei Raumtemperatur nachgerührt und anschließend mit Wasser, 5 %iger 35 Zitronensäure- und 5 %iger NaHCO3-Lösung ausgeschüttelt. Nach Trocknen über Na₂SO₄ und Abdestillieren des Lösungsmittels wurde der zähe, ölige Rückstand aus einem Essigester/Ether-Gemisch (1:1) auskristallisiert.
- 40 N-Isopropylsulfonyl-D-phenylalanyl-prolin-(p-thioamidinobenzyl)amid
- 4,1 g der vorstehenden Verbindung und 4 ml Triethylamin wurden in 40 ml Pyridin gelöst, bei 0°C mit H₂S gesättigt 45 und über Nacht bei Raumtemperatur stehen gelassen. Gemäß DC-Kontrolle (CH₂Cl₂/MeOH, 9/1) war die Umsetzung zum Thioamid

vollständig. Zur Isolierung wurde das Pyridin im Vakuum weitgehend abdestilliert, der Rückstand in 250 ml Essigester aufgenommen und mit Kochsalz-, 5 %iger Zitronensäure- und NaHCO₃-Lösung gewaschen. Nach Trocknen und Abdestillieren des Lösungsmittels erhielt man 4,1 g reines kristallines Thioamid.

e) N-Isopropylsulfonyl-D-phenylalanyl-prolin-(p-amidinobenzyl)amid-acetat

10

15

20

25

5

Das Thioamid wurde in 150 ml Aceton gelöst und bei Raumtemperatur nach Zusatz von 7 ml Methyliodid über Nacht stehen gelassen. Nach Abziehen des Lösungsmittels wurde der amorphe Rückstand mit trockenem Ether ausgerührt und anschließend getrocknet. Das S-Methyl-thioimidsäuremethylester-hydroiodid wurde in 50 ml Ethanol gelöst, mit 15 ml 10 %iger Ammoniumacetatlösung versetzt und 3 h auf 60°C erwärmt. Zur Isolierung wurde das Lösungsmittel abgezogen, der Rückstand in 100 ml CH₂Cl₂ gelöst, die unlöslichen Bestandteile abfiltriert und anschließend das CH2Cl2 abdestilliert. Durch Digerieren mit einem Essigester-Diethylether-Gemisch wurden die darin löslichen Verunreinigungen abgetrennt. Das verbliebene Iodid-Acetat-Mischsalz wurde in Aceton/Wasser (3/2) gelöst und mittels eines IRA-Acetat-Ionenaustauschers in das reine Acetat überführt, das nach Erwärmen in Acetonitril als kristallines, weißes Pulver, Fp. 148 bis 152°C (Zersetzung), vorlag. FAB-MS $(M+H)^+ = 500$.

Beispiel 2

- 30 N-(Thienyl-2-sulfonyl)-D-phenylalanylprolin-(p-amidinobenzyl)amid-acetat
 - a) Boc-D-phenylalanyl-prolin-(p-amidinobenzyl)-amid
- Boc-D-Phenylalanyl-prolin-(p-cyanobenzyl)amid (Herstellung s. Beispiel la) wurde analog Vorschrift lc mittels H₂S in das Thioamid und anschließend analog ld in das Amidin überführt. Das Amidin wurde in Form weißer Kristalle, Fp. 237 bis 239°C, erhalten. FAB-MS (M-H)° = 347.

40

b) D-Phenylalanyl-prolin-(p-amidinobenzyl)amid-dihydrochlorid

Analog Beispiel 1b wurde aus vorstehender Verbindung mit 5 n HCl in Dioxan die Boc-Schutzgruppe abgespalten. Das Dihydro-chlorid wurde als sehr hygroskopisches Pulver, Fp. 130 bis 140°C, isoliert, FAB-MS (M-H) = 247.

14

c) N-(Thienyl-2-sulfonyl)-D-phenylalanyl-prolin-(p-amidinobenzyl)amid-acetat

Eine Lösung von 3,9 g (12,6 mMol) N-Phenylsulfonyl-D-phenylalanin (Egypt., J. Chem. 1981, 23, 273) in 40 ml THF wurde nach Zugabe von 1,9 g (12,6 mMol) l-Hydroxybenzotriazol und 3,3 g (25 mMol) Dicyclohexylcarbodiimid 4 h bei Raumtemperatur gerührt. Der ausgefallene Harnstoff wurde abgesaugt und mit wenig THF nachgewaschen.

10

15

5

Zu diesem Filtrat wurde bei 5°C eine Lösung von 4,1 g (12,6 mMol) N-(p-Amidinobenzyl)prolinamid-dihydrochlorid und 1,6 g Natriumhydrogencarbonat in 6 ml Wasser zugefügt. Nach 48 h Rühren bei Raumtemperatur wurde das Lösungsmittel weitgehend abdestilliert, der Rückstand in Ethanol aufgenommen, von Ungelöstem abfiltriert und erneut eingeengt.

Der Rückstand wurde über eine Kieselgelsäule mit einem CH₂Cl₂(MeOH/50 %iger Essigsäure-Gemisch (45/5/1,5) gereinigt. Das Eluat der einheitlichen Fraktionen wurde abdestilliert, gegen Ende mit Toluol als Zusatz, und der Rückstand aus 50 ml Aceton unter Zusatz von wenig Wasser umkristallisiert. Man isolierte 3,3 g (48 % d.Th.) Amidinacetat in Form weißer Kristalle, Fp. 95 bis 98°C. FAB-MS (M-H)° = 540.5.

25

20

Beispiel 3 N-(2-Naphthylsulfonyl)-D-phenylalanylprolin-(p-amidinobenzyl)amid-acetat

30 a) Boc-Prolin-(p-cyanobenzyl) amid

276 g BocPro-OSu (0,88 Mol) wurden in 2 l Methylenchlorid bei 0°C vorgelegt. Zu dieser Lösung wurden in Folge 163,9 g 4-Cyanobenzylaminhydrochlorid (0,97 Mol) und 230 ml Diisopropylethylamin (1,34 Mol) gegeben. Die Suspension wurde im auftauenden Eisbad 48 h gerührt und anschließend filtriert. Das Filtrat wurde mit 20 %iger NaHSO4-Lösung (4 x), gesättigter NaHCO3-Lösung (3 x) und gesättigter Kochsalzlösung (2 x) extrahiert, getrocknet und einrotiert. Nach Umkristallisation des Rückstands aus Methyl-tert.butylether wurden 261 g (90 %) weiße Kristalle, Fp. 124 bis 125°C, isoliert.

- b) N-(4-Cyanobenzyl)prolinamid-hydrochlorid
- 260 g (0,79 Mol) der vorstehenden Boc-geschützten Verbindung wurden in 1 Liter Diethylether gelöst und nach Zugab ines Überschusses etherischer HCl-Lösung über Nacht gerührt. Das

15

ausgefallene Hydrochlorid wurde abfiltriert, mit Diethylether HCl-frei gewaschen und anschließend aus Ethanol umkristallisiert. Man erhielt 200 g (95 %) weiße Kristalle, Fp. 209 bis 211°C.

5

- c) N-(2-Naphthylsulfonyl)-D-phenylalanylprolin-(p-cyanobenzyl)amid
- 5,9 g (21,3 mMol) des vorstehenden Prolinamid-hydrochlorids
 wurden in 100 ml DMF gelöst und nacheinander mit 7,8 g
 (21,3 mMol) N-(2-Naphthylsulfonyl)-D-phenylalanin (A. Bernat
 u.a., FR 2593812), 2,15 g (21,3 mMol) Triethylamin und 3,25 g
 (21,3 mMol) 1-Hydroxy-benzotriazol (HOBT) versetzt. Unter
 Rühren gab man bei 0 bis 5°C eine Lösung von 4,4 g
 (21,3 mMol) Dicyclohexylcarbodiimid in 30 ml Essigester zu
 und ließ anschließend 48 h bei Raumtemperatur rühren.

Nach Absaugen des ausgefallenen Harnstoffs wurde das Lösungsmittel im Vakuum weitgehend abdestilliert, der Rückstand in 200 ml Essigester aufgenommen und nacheinander mit 5 %iger NaHCO3-Lösung, 4 %iger Zitronensäurelösung und Wasser gewaschen. Nach Trocknen und Abdestillieren des Essigesters wurde der ölige Rückstand in 30 ml CH2Cl2 gelöst und durch Zugabe von 50 ml Ether auskristallisiert. Man isolierte 9,1 g (76 %) der gewünschten Verbindung.

- d) N-(2-Naphthylsulfonyl)-D-phenylalanylprolin-(p-amidinobenzyl)-amid-acetat
- Unter Feuchtigkeitsausschluß wurden 80 ml Methanol bei 0°C mit Hcl-Gas gesättigt, darin 5,6 g (10 mMol) der vorstehenden Verbindung gelöst und 48 h bei 0°C stehen gelassen. Danach wurde das Lösungsmittel bei 20°C abgezogen, der Rückstand in 20 ml Methanol gelöst und bei 0 bis 5°C zu 80 ml einer NH3-gesättigten Methanollösung gegeben. Nach 3 h Kochen am Rückfluß wurde die erkaltete Lösung filtriert, das Lösungsmittel abdestilliert und der Rückstand mittels eines Acetat-Ionenaustauschers in das Amidinacetat überführt. Nach Umkristallisation aus Aceton unter Zusatz von wenig Wasser verblieben 5,1 g (80 %) der Titelverbindung als weiße Kristalle, Fp. 221 bis 225°C, FAB-MS (M+H+) = 584,5.

WO 96/17860

16

PCT/EP95/04646

Beispiel 4

N-(Pyridyl-3-sulfonyl)-D-phenylalanyl-prolin-(p-amidino-benzyl)amid-acetat

5 a) N-(Pyridyl-3-sulfonyl)-D-phenylalanyl-prolin-(p-cyanobenzyl) amid

Analog Beispiel 1c wurde D-Phenylalanylprolin-(p-cyanobenzyl)amid-hydrochlorid (Herstellung analog 1a und b) mit Pyridin-3-sulfonsäurechlorid umgesetzt. $R_F=0.57$ (CH₂Cl₂/MeOH, 9/1).

b) N-(Pyridyl-3-sulfonyl)-D-phenylalanyl-prolin-(p-hydroxy-amidinobenzyl)amid-acetat

15

10

- 2 g der vorstehenden Verbindung, 0,74 g Hydroxylaminhydrochlorid und 2,2 g Triethylamin wurden in 30 ml Ethanol gelöst und unter Stickstoff 2 h bei 60 bis 70°C gerührt. Danach war laut DC-Kontrolle kein Ausgangsmaterial mehr nachweisbar. Das
- Reaktionsgemisch wurde mit Wasser versetzt und mit Eisessig auf pH 3 bis 4 eingestellt. Die wäßrige Phase wurde mehrmals mit CH₂Cl₂ extrahiert, die vereinigten CH₂Cl₂-Extrakte getrocknet und das Methylenchlorid abdestilliert. Der Rückstand, der noch Essigsäure enthielt, wurde direkt in die Folgereaktion eingesetzt. R_F = 0,1 (CH₂Cl₂/MeOH, 9/1).
 - c) N-(Pyridyl-3-sulfonyl)-D-phenylalanyl-prolin-(p-amidinobenzyl)amid-acetat
- Eine Lösung von 2,4 g (5 mMol) der vorstehenden Verbindung in 40 ml Methanol wurde in Gegenwart von 0,4 g 10 %iger Pd-Kohle 7 h bei 50°C hydriert. Danach wurde der Katalysator abgesaugt, das Lösungsmittel abdestilliert und der Rückstand mit Essigester versetzt und erwärmt. Durch Zugabe von Aceton und wenig Wasser bildete sich eine klare Lösung, aus der beim
- Abkühlen das Amidacetat auskristallisierte. Man isolierte 1,3 g (49,5 %) weißes Pulver, Fp. 201 bis 202°C, R_F 0,28 (CH₂Cl₂/MeOH/50 %ige Essigsaure, 8/2/0,5).

40 Beispiel 5

N-(2-Naphthylsulfonyl)-glycyl-prolin-(p-amidinobenzyl)amid-acetat

- a) Boc-Glycyl-prolin-(p-cyanobenzyl)amid
- Zu einer Lösung von 7,0 g (40 mMol) Boc-Glycin in 240 ml Methylenchlorid wurden nacheinander bei 0°C 30 ml Diisopropylethylamin, 10,6 g (40 mMol) N-(p-Cyanobenzyl)prolyl-

amid-hydrochlorid und 32 ml (44 mMol) Propan-phosphonsäure-anhydrid (50 %ige Essigesterlösung) zugegeben. Nach 2 h Nachrühren bei 0°C wurde die organische Phase mit 1 n NaOH, Wasser und gesättigter NaCl-Lösung gewaschen, getrocknet und das Lösungsmittel abdestilliert. Man isolierte 14,8 g (96 %) weißes Pulver, $R_{\rm F}=0.57$ (CH₂Cl₂/MeOH, 9/1).

b) H-Glycyl-prolin-(p-cyanobenzyl)amid-hydrochlorid

Analog 1b wurde aus vorstehender Verbindung die Boc-Gruppe abgespalten. Man isolierte 8 g (64 %) weißes Pulver.

1H-NMR (DMSO-d⁶), δ in ppm: 1,7-2,2 (m, 4H, CH₂-CH₂), 3,4-4,0 (m, 4H, N-CH₂ - vom Prolin und Glycin -), 4,2-4,5 (m, 3H, CH und N-CH₂-Ar), 7,5 (d, 2H, Ar), 7,8 (d, 2H, Ar), 8,3 (s, br, 3H, NH₃+), 8,9 und 9,2 (jeweils m, bilden zusammen 1H (zwei Rotamere), NH)

- c) N-(2-Naphthylsulfonyl)-glycyl-prolin-(p-cyanobenzyl)amid
- Analog 1c wurde aus vorstehender Verbindung durch Umsetzung mit 2-Naphthylsulfonylchlorid 3,3 g weißes Pulver, $R_F=0.59$ (CH₂Cl₂/MeOH, 9/1), erhalten.
- 1H-NMR (DMSO-d⁶), & in ppm: 1,6-2,0 (m, 4H, CH₂-CH₂), 3,3-3,5 (m, 2H, N-CH₂ (Prolin)), 3,7 (m, 2H, N-CH₂ (Glycin)), 4,1-4,4 (m, 3H, CH und N-CH₂- Ar), 7,4-8,5 (13H, Aromaten-H und 2NH)

5

10

18

d) N-(2-Naphthylsulfonyl)-glycyl-prolin-(p-thioamidobenzyl)amid

Vorstehende Verbindung wurde analog 1d in das Thioamid überführt.

5

20

Ausbeute: 3,0 g (85 %) gelbliches Pulver

15 e) N-(2-Naphthylsulfonyl)-glycyl-prolin-(p-amidinobenzyl)amidacetat

Die Herstellung erfolgte analog 1e. Es wurden 2,5 g (68 %) Hydroiodid, $R_F = 0.09$ (CH₂Cl₂/MeOH, 9 (1) isoliert und anschließend mittels eines Acetat-Ionenaustauschers (Amberlite) in das Acetat überführt, Reinheit laut HPLC 99 %. FAB-MS (M-H) $^{\circ}$ = 493.5.

1H-NMR (DMSO-d⁶), δ in ppm: 1.6-2.0 (m, 4H, CH₂-CH₂), \sim 3,5 ((m, 2H, N-CH₂ (Prolin) - z.T. vom H₂O-Signal verdeckt), 3,7 (m, 2H, N-CH₂ (Glycin)), 4,1-4,4 (m, 3H, CH und N-CH₂- Ar), 7,3-8,5 (13H, Aromaten-H und NH), \sim 8,4-9,2 (4H, Amidin)

N-(1-Naphthylsulfonyl)-glycyl-prolin-(p-amidinobenzyl)amid

35 Analog Beispiel 5 wurde unter Verwendung von 1-Naphthylsulfonylchlorid die Titelverbindung erhalten. FAB-MS (M-H)+ = 493.

Beispiel 7

Beispiel 6

N-(n-Hexadecylsulfonyl)-D-phenylalanyl-prolin-(p-amidino-40 benzyl)amid-acetat

Die Herstellung erfolgte analog Beispiel 1, weißes Pulver, Fp. 194-201°C, FAB-MS $(M-H)^+ = 695$.

19

Beispiel 8

N-(n-Butylsulfonyl)-D-phenylalanyl-prolin-(p-amidinobenzyl)amid-

5 Die Herstellung erfolgte analog Beispiel 1, weißes Pulver, Fp. 203-211°C, FAB-MS $(M-H)^+ = 526, 5$.

Beispiel 9

- 10 N-(Isopropylaminosulfonyl)-D-phenylalanyl-prolin-(p-amidinobenzyl)-amid-acetat
 - N-(Isopropylaminosulfonyl)-D-phenylalanyl-prolin-(p-cyanoa) benzyl)-amid
- 15 Analog Beispiel 1c wurde D-Phenylalanylprolin-(p-cyanobenzyl)amid-hydrochlorid mit Isopropylaminosulfonsaurechlorid umgesetzt.
- N-(Isopropylaminosulfonyl)-D-phenylalanyl-prolin-(p-hydroxy-20 b) amidinobenzyl)-amid

Die Darstellung dieser Verbindung erfolgte analog Beispiel 4b durch Umsetzung von 9a mit Hydroxylaminhydrochlorid.

N-(Isopropylaminosulfonyl)-D-phenylalanyl-prolin-(p-amidino-C) benzyl)-amid-acetat

Die Hydrierung von 9b wurde im Methanol/Eisessig/THF-Lösungsmittelgemisch mit Pd/Kohle bei 40°C durchgeführt (13 h). 30 Danach wurde vom Katalysator abgesaugt, die Lösung im Vakuum eingeengt, mehrfach mit Ethanol kodestilliert, der Rückstand in Wasser aufgenommen, die wäßrige Phase 3 mal mit Essigester extrahiert und anschließend die wäßrige Phase, welche das gewünschte Produkt enthielt, lyophilisiert (weißer Feststoff, 35

Fp: 199-205°C, FAB-MS: M+H* : 515).

Beispiel 10

25

45

40 N-(Dimethylaminosulfonyl)-D-phenylalanyl-prolin-(p-amidinobenzyl)-amid-acetat

Die Herstellung erfolgte analog Beispiel 9 (weißer Feststoff, Fp: ab 90°C Zersetzung, FAB-MS: M+H[®]: 501).

20

Beispiel 11

N-Hydroxysulfonyl-D-phenylalanyl-prolin-(p-amidinobenzyl)-amid

- 5 Zu einer Lösung von 1,8 g (4,36 mMol) D-Phenylalanyl-prolin-(p-cyanobenzyl)-amid-hydrochlorid und 1,68 g (13,0 mMol) Diiso-propylethylamin in 20 ml DCM wurden 0,58 g (0,33 ml, 5 mMol) Chlorsulfonsäure in 10 ml DCM langsam bei 20°C unter Kühlung zugetropft. Nach 30 min Rühren bei Raumtemperatur wurde mit DCM auf 100 ml verdünnt, zunächst mit 2 m HCl, dann zweimal mit 10 ml Wasser extrahiert, die organische Phase über Magnesiumsulfat getrocknet und im Vakuum einrotiert. Man erhielt 2,0 g N-Hydroxysulfonyl-D-phenylalanyl-prolin-(p-cyanobenzyl)-amid als Rohprodukt, welches ohne weitere Reinigung in nachfolgender Reaktion 15 umgesetzt wurde.
- 2.0 g des genannten Rohprodukts wurden zusammen mit 0.9 g (13 mMol) Hydroxylaminhydrochlorid und 2.5 ml Diisopropylamin in 50 ml Ethanol über Nacht bei Raumtemperatur gerührt, anschließend 20 eingeengt und die flüchtigen Bestandteile im Hochvakuum in 1 h bei 50°C entfernt. Aufgrund der hohen Wasserlöslichkeit des Produkts war eine extraktive Aufarbeitung nicht möglich. Das Rohprodukt (1,8 g) wurde direkt in der nachfolgenden Hydrierung eingesetzt.
- Die Hydrierung des Rohprodukts erfolgte unter leichtem Wasserstoffüberdruck in einem Gemisch aus 40 ml Methanol und 5 ml Eisessig mit einer Spatelspitze 10 %igem Palladium auf Kohle bei 50°C. Nach 5,5 h wurde der Katalysator abfiltriert, die 30 Lösung im Vakuum einrotiert und mehrfach mit Methanol und Toluol kodestilliert. Nach mehrmaligem Ausrühren des entstandenen Produkts aus DCM erhielt man 1,5 g (73 % der Theorie über 3 Stufen) sauberes N-Hydroxysulfonyl-D-phenylalanyl-prolin-(p-amidinobenzyl)-amid, welches nach NMR als Betain vorlag. 35 Fp: 220-224°C, weißes Pulver, FAB-MS: 474 (M-H)+.

Analog Beispiel 4 wurden die nachstehenden Verbindungen hergestellt:

40 Beispiel 12

N-Trifluormethylsulfonyl-D-phenylalanyl-prolin-(p-amidinobenzyl)-amid acetat

45 Weiße Kristalle, Fp: 240-242°C (Zersetzung), FAB-MS: 526 (M-H).

```
Beispiel 13
```

N- $(\beta,\beta,\beta\text{-Trifluorethylsulfonyl})$ -D-phenylalanyl-prolin- (p-amidinobenzyl)-amid-acetat

5

Weiße Kristalle, Fp: 87-89°C (amorph), FAB-MS: 540 (M-H).

Beispiel 14

10 N-(n-Octylsulfonyl)-D-phenylalanyl-prolin-(p-amidinobenzyl)-amidacetat

Weiße, amorphe Kristalle, FAB-MS: 570 (M-H)+.

15 Beispiel 15

N-Methylsulfonyl-(D,L)-diphenylalanyl-prolin-(p-amidinobenzyl)-amid-acetat

20 Weiße, amorphe Kristalle, FAB-MS: 548 (M-H)+.

Beispiel 16

N-Methylsulfonyl-di(4-chlorphenyl)alanyl-prolin-(p-amidinobenzyl)-amid-acetat

Weiße, amorphe Kristalle, FAB-MS: 617 (M-H)+.

Beispiel a

30

Auf einer Tablettenpresse werden in üblicher Weise Tabletten folgender Zusammensetzung gepreßt:

35

22

- 100 mg Substanz des Beispiels 2
- 240 mg Maisstärke
- 27 mg Gelatine
- 90 mg Milchzucker
- 5 4,5 mg Aerosil® (chemisch reine Kieselsäure in submikroskopisch feiner Verteilung)
 - 0,5 mg Magnesiumstearat
 - 4,5 mg Talcum

10 Beispiel b

In üblicher Weise werden Dragees folgender Zusammensetzung hergestellt:

- 15 200 mg Substanz des Beispiels 3
 - 300 mg Kernmasse
 - 350 mg Verzuckerungsmasse

Die Kernmasse besteht aus 9 Teilen Maisstärke, 3 Teilen Milch20 zucker und 1 Teil Luviskol® VA 64 (Vinylpyrrolidon-VinylacetatMischpolymerisat 60: 40, vgl. Pharm. Ind. 1962, 586). Die Verzuckerungsmasse besteht aus 5 Teilen Rohrzucker, 2 Teilen Maisstärke, 2 Teilen Calciumcarbonat und 1 Teil Talk. Die so hergestellten Dragees werden anschließend mit einem magensaft25 resistenten Überzug versehen.

Beispiel c

100 g Substanz des Beispiels 1 werden in 5000 ml Wasser unter

30 Zusatz von NaCl gelöst und mit 0,1 N NaOH auf pH 6,0 eingestellt, so daß eine blutisotonische Lösung entsteht. Jeweils 5 ml dieser Lösung werden in Ampullen gefüllt und sterilisiert.

35

Patentansprüche

1. Verbindungen der Formel I

5

$$R^1 - SO_2 - A - B - NH - CH_2 - NH_2$$

- sowie deren Stereoisomeren und deren Salze mit physiologisch verträglichen Säuren, worin die Substituenten folgende Bedeutungen besitzen:
- R¹ C₁-C₂₀-Alkyl, C₁-C₃-Fluoralkyl, C₃-C₈-Cycloalkyl, Aryl-C₁-C₁₀-alkyl, Aryl, Heteroaryl, OH oder R³R²N, wobei R² und R³ gleich oder verschieden sind und Wasserstoff, C₁-C₁₀-Alkyl, Aryl, Aryl-C₁-C₁₀-alkyl oder zusammen eine C₂-C₇-Alkylenkette, an die gegebenenfalls ein Aryl- oder Heteroarylrest ankondensiert ist oder die ein Heteroatom (O, S, NH bzw. substituiertes N) enthalten kann, bedeuten,
 - A ein α -Aminosäurerest der Formel II

25

30

35

worin

- Wasserstoff, C_1 - C_8 -Alkyl, C_3 - C_7 -Cycloalkyl, Aryl oder Aryl- C_1 - C_3 -alkyl,
- Wasserstoff, C_1 - C_3 -Alkyl, C_3 - C_7 -Cycloalkyl, C_3 - C_7 -Cycloalkyl- C_{1-3} -alkyl, Aryl- C_1 - C_3 -alkyl, Di(C_3 - C_7 -Cycloalkyl)-methyl oder Diphenylmethyl oder falls R^4 = H einen C_1 - C_8 -Alkylrest, in dem ein Wasserstoffatom durch OR^6 oder CO- OR^6 (R^6 = Wasserstoff, C_1 - C_8 -Alkyl oder Aryl- C_1 - C_3 -alkyl) ersetzt ist oder
- R^4 und R^5 zusammen eine C_2 - C_6 -Alkylenkette, die einen ankondensierten Arylrest enthalten kann,

bedeuten,

B ein cyclischer α-Aminosäurerest der Formel III

5 N — (CH₂)_m

worin m die Zahl 2, 3 oder 4 bedeutet und ein Wasserstoff am Ring durch eine Hydroxy- oder C₁-C₃-Alkylgruppe und - falls m = 3 oder 4 ist - eine CH₂-Gruppe im Ring durch Sauerstoff, Schwefel, NH- oder N-C₁-C₄-Alkyl und/oder zwei benachbarte Wasserstoffatome durch eine Doppelbindung ausgetauscht sein können.

15 2. Verbindungen der Formel I gemäß Anspruch 1 zur Verwendung bei der Bekämpfung von Krankheiten.

20

25

30

35

40

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.
PCT/EP 95/04646

		PC1/EP 95/04646
	ASSIFICATION OF SUBJECT MATTER	
IPC	: CO7K 5/06, A61K 38/55	·
According	to International Patent Classification (IPC) or to both national classification	assification and IPC
B. FIE.	LDS SEARCHED	
Minimum d	ocumentation searched (classification system followed by classification	on symbols)
IbCe	: C07K, A61K	,
Documentat	tion searched other than minimum documentation to the extent that suc	
	and a second and the extent man spirit	en documents are included in the fields searched
Pi		
Electronic di	ata base consulted during the international search (name of data base a	ind, where practicable, search terms used)
REG,		
	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT	
Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of	f the relevant passages Relevant to claim No
D V		
P,X	EP, A1, 0672658 (ELI LILLY AND COMPANY 20 September 1995 (20.09.95) see example 92	1-2
P,X	EP, A1, 0669317 (MITSUBISHI CHEMICAL C 30 August 1995 (30.08.95) see table 1	ORPORATION), 1-2
Ρ,Χ	WO, A1, 9429336 (ASTRA AKTIEBOLAG) 22 December 1994 (22.12.94)	1-2
Х	WO, A1, 9311152 (AKTIEBOLAGET ASTRA) 10 June 1993 (10.06.93)	1-2
X	EP, A2, 0601459 (BRISTOL-MYERS SQUIBB C 15 June 1994 (15.06.94)	COMPANY) 1-2
	ocuments are listed in the continuation of Box C.	patent family annex.
Special car	egories of cited documents: "T" later do	Current nublished after the internal and a fine
to be of per	the prin	d not in conflict with the application but cited to understand ciple or theory underlying the invention
document v	which may them, doubter the international filing date "X" docume	int of perticular relevance; the claimed invention cannot be
Special reas	ion (as specified)	THE RESERVE TO SERVE THE PROPERTY OF THE PROPE
merer cocament	en-hi-	at of particular relevance; the claimed invention cannot be red to involve an inventive step when the document is ad with one or more atherwise.
document n	whilehed prior to the international filing date but later than being of	byious to a person skilled in the art
	"&" docume	at member of the same patent family
wis acti	nal completion of the international search Date of mailing	ng of the international search report
io marc		1 1996 (16.04.96)
ne and maili	Dg Address of the ICA	·
		licer
turopeai simile No.	Patent Office	
	10 (second sheet) (July 1992)	ı .

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

International application No.

05/02/96 PCT/EP 95/04646

Patent document cited in search report		Publication date		nt family mber(s)	Publication date	
EP-A1-	0672658	20/09/95	NONE			
P-A1-	0669317	30/08/95	NONE			
10-A1-	9429336	22/12/94	NONE			
10-A1-	9311152	10/06/93	AP-A-	353	14/08/94	
			AP-D-	9200457	00/00/00	
			AU-A-	3120993	28/06/93	
			CA-A-	2125175	10/06/93	
			CN-A-	1076199	15/09/93	
			CZ-A-	9401296	15/12/94	
			EP-A-	0618926	12/10/94	
			FI-A,D-	942645	03/06/94	
			HU-A-	70431	30/10/95	
			HU-D-	9401474	00/00/00	
			NO-A,D-	942066	03/06/94	
			SK-A-	63194	07/12/94	
	******		ZA-A-	9209099	07/06/93	
P-A2-	0601459	15/06/94	NONE			

Form PCT/ISA/210 (patent family annex) (July 1992)

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Int...ationales Aktenzeichen PCT/EP 95/04646

A. KLASSIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES

IPC6: C07K 5/06, A61K 38/55 Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPK

B. RECHERCHIERTE GEBIETE

Recherchierter Mindestprüsstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole)

IPC6: CO7K, A61K

Recherte, aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchierten Gebiete fallen

Während der internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evtl. verwendete Suchbegriffe)

REG, CA

C.	ALS	WESE	NTLIC	CH ANGESEHENE	UNITEDLACEN
					CHIEKLAGEN

Kategorie*	Bezeichning der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
P,X	EP, A1, 0672658 (ELI LILLY AND COMPANY), 20 September 1995 (20.09.95), sehe beispiel 92	1-2
P,X	EP, A1, 0669317 (MITSUBISHI CHEMICAL CORPORATION), 30 August 1995 (30.08.95), sehe tabelle 1	1-2
		
P,X	WO, A1, 9429336 (ASTRA AKTIEBOLAG), 22 Dezember 1994 (22.12.94)	1-2
		•
(WO, A1, 9311152 (AKTIEBOLAGET ASTRA), 10 Juni 1993 (10.06.93)	1-2

_			
X	Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu entnehmen.		X Siehe Anhang Patentfamilie.
. E.	Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen: Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Tachnik definiert, aber nicht als besondere bedeutram anturenen ut diterer Dotument, das sedoch ern am oder nach dem unternationalen	不	Spätere Veröffentlichung, die nach dem internationalen Anmeldetatum oder dem Prionuindanin veröffentlicht worden ist und mit der Annadung nicht kolliders.
	Anneldedatum verbifendicht worden ist Verbifentlichung, die gewinst ist, einen Priontitenammich sweifelbaft erscheine zu lasten, durch die das Verbifentlichungstatum einer anderen im Recherchschendt in stanzen verbifendichung beisp werden soll oder die aus einem andere besonderen Grund angegeben ist (we ausgeführt)	۰x٠ ۲۲٠ يا	Veröffentlichung von bezondere Bedeutung: die bezuspruchte Erfindung kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung sicht als neu oder auf erfindenscher Tätigkeit berubend betrachtst wurden. Veröffentlichung zum bezondere Bedeutung nicht als neu oder auf erfindenscher Veröffentlichung zum bezondere Bedeutung die besteht der die Bedeutung der
.0.	Veröffentlichung, eine nich auf eine mündliche Offenberung, eine Benuttung, ein Ausmellung oder andere Maßnahmen beseicht		orcht als auf erfindersicher Tätigkeit berubend betrechtet Berfedung kann Veröffentlichung mit einer oder mehreren Veröffentlichungen dieser Kistegone in Vertindung gebrucht sure und diese Verbindung für einen Fechman onbelegend ist
	Veröffentlichung, die vor dem internationalen Aameldedatum, aber mich dem beauspruchten Prioritatietatum veröffentlicht worden ut	. &.	Veröffentlichung, die Mitglied derreiben Patentfamilie ut
Dim	m des Abschlusses der internationalen Recherche	Abser	ndedatum des internationalen Recherchenberichts
18	März 1996		1 6. _{04. 96}

The state of the s	verorrantlichung, die Mitglied derreiben Patentfamilie ut
Datum des Abschlusses der internationalen Recherche	Absendedatum des internationalen Recherchenberichts
18 März 1996	1 & 04. 96
Name und Postanschruft der Internationalen Recherchenbehörde Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2	Bevollmächtigter Bediensteter
Tel. (-31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl. Fax: :-31-70) 340-3016	CAROLINA GOMEZ LAGERLÖF
Ormbian PCT/ICA (210 /2)	

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Internationales Aktenzeichen
PCT/EP 95/04646

Categorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
x	EP, A2, 0601459 (BRISTOL-MYERS SQUIBB COMPANY), 15 Juni 1994 (15.06.94)	1-2

	·	
:		
	·	
	-	·
	·	
	/ISA/210 (Fortsetzung von Blatt 2) (Juli 1992)	

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentfamilie gehören 05/02/96

Internationales Aktenzeichen PCT/EP 95/04646

Im Recherchenbericht		Datum der	Mital	4()		95/04646
angefurtes Patentdokument		Veröffentlichung	Pate	ed(er) der Mamilie	Datum der Veröffentlichung	
EP-A1-	0672658	20/09/95	KEINE			overlaichteng
EP-A1-	0669317	30/08/95	KEINE			
WO-A1-	9429336	22/12/94	KEINE			
WO~A1-	9311152	10/06/93	AP-A- AP-D- AU-A- CA-A- CZ-A- EP-A- FI-A,D- HU-A- HU-D- NO-A,D- SK-A- ZA-A-	9200 3120 2125 1076 9401 0618 9426 704 94014 9420 631 92090	993 175 199 296 326 545 131 174 966 94	14/08/94 00/00/00 28/06/93 10/06/93 15/09/93 15/12/94 12/10/94 03/06/94 30/10/95 00/00/00 03/06/94 07/12/94 07/06/93
P-A2- 	0601459	15/06/94	KEINE		~	

Formblatt PCT/ISA/210 (Anhang Patent/amilie) (Juli 1992)